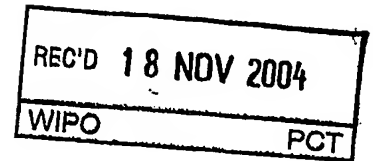


24. 9. 2004

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 2 0 0 3 年 9 月 2 5 日
Date of Application:

出 願 番 号 特 願 2 0 0 3 - 3 3 2 6 2 9
Application Number:
[ST. 10/C]: [J P 2 0 0 3 - 3 3 2 6 2 9]

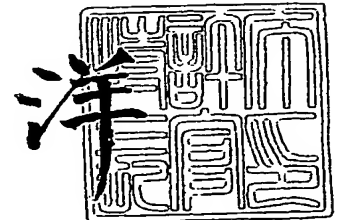
出 願 人 塩 野 義 製 薬 株 式 会 社
Applicant(s):

PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

2 0 0 4 年 1 1 月 4 日

特 許 庁 長 官
Commissioner,
Japan Patent Office

小 川



【書類名】 特許願
【整理番号】 03P00061
【提出日】 平成15年 9月25日
【あて先】 特許庁長官殿
【国際特許分類】 A61K 31/545
C07D501/57

【発明者】
【住所又は居所】 大阪府大阪市福島区鷺洲5丁目12番4号 塩野義製薬株式会社
内
【氏名】 矢野 利定

【発明者】
【住所又は居所】 滋賀県甲賀郡甲賀町大字五反田1405番地 塩野義製薬株式会
社内
【氏名】 金政 利幸

【発明者】
【住所又は居所】 滋賀県甲賀郡甲賀町大字五反田1405番地 塩野義製薬株式会
社内
【氏名】 山元 勝一

【特許出願人】
【識別番号】 000001926
【氏名又は名称】 塩野義製薬株式会社

【代理人】
【識別番号】 100108970
【弁理士】
【氏名又は名称】 山内 秀晃
【電話番号】 06-6455-2056

【選任した代理人】
【識別番号】 100113789
【弁理士】
【氏名又は名称】 杉田 健一
【電話番号】 06-6455-2056

【手数料の表示】
【予納台帳番号】 044602
【納付金額】 21,000円

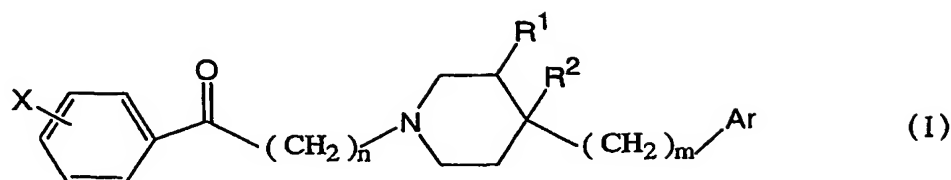
【提出物件の目録】
【物件名】 特許請求の範囲 1
【物件名】 明細書 1
【物件名】 要約書 1
【包括委任状番号】 9720909
【包括委任状番号】 9905998

【書類名】 特許請求の範囲

【請求項 1】

式 (I) :

【化 1】



(式中、

XはOH、低級アルキルスルホニルオキシ；

Arは、置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール；

nは、1～4の整数；

mは、0～1の整数；

R¹は水素；R²はOH、または、R¹及びR²は一緒になって単結合を形成してもよい；

但し、1) nが1～2、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、且つArが置換されていてもよいフェニルである場合、2) nが3、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、且つArがフェニルである場合を除く) で示される化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 2】

nが3である請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 3】

mが1である請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 4】

nが3、mが1、Arが置換されていてもよいフェニルである、請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 5】

nが3、mが1、R¹が水素、R²がOH、Arが置換されていてもよいフェニルである、請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 6】

nが3、mが1、R¹及びR²が一緒になって単結合、Arが置換されていてもよいフェニルである、請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 7】

nが3、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、Arが置換フェニルである、請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 8】

Arが置換されていてもよいヘテロアリールである、請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

【請求項 9】

nが3、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、Arが置換されていてもよいヘテロアリールである、請求項1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、また

は溶媒和物。

【請求項 1 0】

請求項 1 ～ 9 のいずれかに記載の化合物を含有する医薬組成物。

【請求項 1 1】

NMDA 受容体拮抗作用を有する、請求項 1 0 記載の医薬組成物。

【請求項 1 2】

NR 2 B 受容体拮抗作用を有する、請求項 1 1 記載の医薬組成物。

【請求項 1 3】

鎮痛剤である、請求項 1 ～ 9 のいずれかに記載の化合物を含有する医薬組成物。

【書類名】明細書

【発明の名称】NMDA受容体拮抗作用を有するピペリジン誘導体

【技術分野】

【0001】

本発明は、中枢神経細胞のグルタミン酸受容体、特にNMDA受容体の1種であるNR1/NR2B受容体に対して特異的な拮抗作用を示し、好ましくは運動機能（例：知覚異常）、精神症状（例：精神分裂）などに対する副作用の少ない鎮痛剤等の医薬として有用なピペリジン誘導体に関する。

【背景技術】

【0002】

L-グルタミン酸、L-アスパラギン酸などのアミノ酸は、中枢神経系における神経伝達物質として神経細胞活性化のために重要である。しかし、これら興奮性アミノ酸の細胞外での過剰な蓄積は、神経細胞の過度な刺激を誘引し、パーキンソン病、老人性痴呆症、ハンチントン舞踏病、てんかんなどの種々の脳神経学的疾患、ならびに、酸素欠乏時、虚血症、低血糖状態時、頭部または脊髄損傷時などに見られるような精神および運動機能の欠失を引き起こすと考えられている（非特許文献1、2）。

上記興奮性アミノ酸の中枢神経細胞に対する活性は、神経細胞上に存在するグルタミン酸受容体を介して作用することが知られている。したがって、このような受容体への上記興奮性アミノ酸の結合に拮抗する物質は、上記疾患および症状の治療薬剤、例えば、抗てんかん薬、虚血性脳傷害予防薬、抗パーキンソン病薬として有用であると考えられている。特に、脳梗塞などの脳虚血によってグルタミン酸が大量に放出されるので、グルタミン酸受容体への拮抗物質は脳梗塞急性期治療薬として、またアルツハイマー病などの慢性神経変性疾患の治療薬として有用であると考えられている。

上記グルタミン酸受容体は、イオンチャンネル型と代謝型に分類され、さらにイオンチャンネル型は、アゴニストに対する選択性に基づいて3種に分類される。これらは各々、N-メチル-D-アスパラギン酸（NMDA）受容体、2-アミノ-3-（3-ヒドロキシ-5-メチルイソキサゾール-4-イル）プロパン酸（AMPA）受容体およびカイネート受容体と呼ばれる。

このうちNMDA受容体は、グルタミン酸、NMDA、イボテン酸などのアゴニストによって選択的に活性化される。このNMDA受容体の強い刺激は、大量のカルシウムイオンの神経細胞への流入を引き起こし、これが神経変性細胞死の原因の一つと考えられている。近年、ラットおよびマウスの脳からそれぞれNMDA受容体の遺伝子がクローニングされ、NMDA受容体はNR1およびNR2の2つのサブユニットから構成されることが明らかとなった（非特許文献3、4）。NR2サブユニットにはさらに4種（NR2A、2B、2C、2D）のサブファミリーが存在する（非特許文献5、6）。NR1/NR2A受容体は専ら記憶形成や学習獲得に関与し、NR1/NR2B受容体は脳虚血時における神経変性細胞死や疼痛の伝達に関与するといわれている（非特許文献7、8）。

このNMDA受容体の拮抗薬としては、従来から1）NR1/NR2受容体のサブファミリーにグルタミン酸やNMDAなどのアゴニストと競合的に結合する薬物（以下、競合的NMDA受容体拮抗薬という、例：D-2-アミノ-5-ホスホノ吉草酸）や2）NMDA受容体へグルタミン酸やNMDAなどのアゴニストとは関係なく非競合的に結合し、神経細胞内へのカルシウムイオン流入を抑制する薬物（以下、非競合的NMDA受容体拮抗薬という、例：MK-801（特許文献2））が知られている。

しかし競合的NMDA受容体の拮抗薬は、一般的には、NR1/NR2B受容体ばかりでなくNR1/NR2A受容体にも拮抗する可能性があるため、アルツハイマー病などで長期間薬物を服用した場合等には、学習能力、記憶形成などの低下が懸念される。

また最近、癌疼痛治療にモルヒネが広く使用されているが、モルヒネの効き難い疼痛や副作用の軽減の目的でその他の鎮痛薬や鎮痛補助薬等が用いられている（非特許文献9）。そのような鎮痛薬として例えばケタミンが知られているが、非競合的NMDA受容体拮抗薬であるため副作用として精神依存や精神症状（例：精神分裂）を発現することが知ら

れている。

一方、脳循環改善薬であるイフェンプロジルは、NR1/NR2B受容体に高い親和性を示し、モルヒネ誘発鎮痛効果を増強する。競合的NMDA受容体拮抗薬であるCP-101606は、NR1/NR2B受容体に選択的な拮抗作用を示し、パーキンソン病、脳卒中、疼痛、片頭痛、耳鳴及び頭部外傷に対して注射薬として開発されている（特許文献1）。これらのNR1/NR2B受容体に高い親和性を示す薬剤は、運動機能（例：知覚異常）、精神症状（例：精神分裂）などに対する副作用の少ない新規な鎮痛剤になる可能性が高い。

なお、本発明のピペリジン誘導体と比較的構造に近い化合物が特許文献3～7に記載されているが、NMDA受容体サブタイプに対する拮抗作用は、選択性に乏しいか低活性である。

【特許文献1】米国特許第5338754号明細書

【特許文献2】米国特許第4232158号明細書

【特許文献3】国際公開第96/02250号パンフレット

【特許文献4】特開昭61-36262号公報

【特許文献5】国際公開第91/08200号パンフレット

【特許文献6】英国特許第881894号明細書

【特許文献7】特願平13-323089号公報

【非特許文献1】NATURE 1976年、第263巻 P. 517

【非特許文献2】NATURE 1991年、第349巻 P. 414

【非特許文献3】NATURE 1992年、第357巻 P. 70

【非特許文献4】NATURE 1992年、第358巻 P. 364

【非特許文献5】SCIENCE 1992年、第256巻 P. 1217

【非特許文献6】FEBS LETT 1992年、第300巻 P. 39

【非特許文献7】STROKE 1997年、第28巻 P. 2244

【非特許文献8】TRENDS PHARMA SCI 2001年、第22巻 P. 6

36

【非特許文献9】日本薬理雑誌 2001年、第117巻 P. 13

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0003】

前述したように、NMDA受容体の拮抗薬は、各種の中樞疾患や癌疼痛等に対する治療薬として期待されているが、受容体サブタイプに対する選択性が低かったり、また非競合的NMDA受容体拮抗薬であれば、種々の副作用を発現する恐れがある。

よって、強活性であり、より好ましくはサブタイプ、特にNR1/NR2B受容体に高い親和性を示し、さらに好ましくは副作用発現の恐れがない、NMDA受容体拮抗薬の開発が望まれている。特に臨床上有用な癌疼痛等に対する鎮痛薬が求められている。

【課題を解決するための手段】

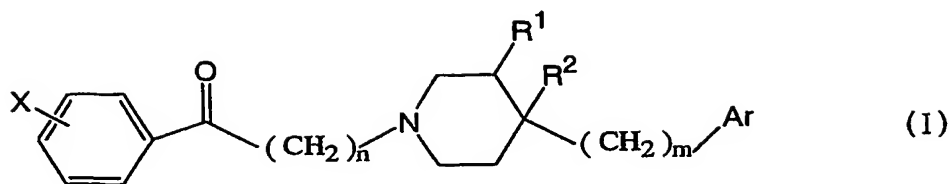
【0004】

そこで、本発明者らは鋭意検討した結果、ある種のピペリジン誘導体が強力なNR1/NR2B受容体拮抗作用および顕著な鎮痛効果を示し、また精神障害などの副作用が発現しないことを見出し、以下に示す発明を完成した。

(1)

式(I)：

【化1】



(式中、

XはOH、低級アルキルスルホニルオキシ；

Arは、置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリール；

nは、1～4の整数；

mは、0～1の整数；

R¹は水素；

R²はOH、または、R¹及びR²は一緒になって単結合を形成してもよい；

但し、1) nが1～2、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、且つArが置換されていてもよいフェニルである場合、2) nが3、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、且つArがフェニルである場合を除く)で示される化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(2) nが3である上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(3) mが1である上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(4) nが3、mが1、Arが置換されていてもよいフェニルである、上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(5) nが3、mが1、R¹が水素、R²がOH、Arが置換されていてもよいフェニルである、上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(6) nが3、mが1、R¹及びR²が一緒になって単結合、Arが置換されていてもよいフェニルである、上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(7) nが3、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、Arが置換フェニルである、上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(8) Arが置換されていてもよいヘテロアリールである、上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(9) nが3、mが0、R¹及びR²が一緒になって単結合、Arが置換されていてもよいヘテロアリールである、上記1記載の化合物、そのプロドラック、製薬上許容される塩、または溶媒和物。

(10) 上記1～9のいずれかに記載の化合物を含有する医薬組成物。

(11) NMDA受容体拮抗作用を有する、上記10記載の医薬組成物。

(12) NR2B受容体拮抗作用を有する、上記11記載の医薬組成物。

(13) 鎮痛剤である、上記1～9のいずれかに記載の化合物を含有する医薬組成物。

【発明の効果】

【0005】

本化合物は、脳卒中及び脳外傷のような神経変性治療に用いられるばかりでなく、副作用の少ない鎮痛薬(例：癌疼痛鎮痛薬)等としても有用である。

【発明を実施するための最良の形態】

【0006】

化合物(I)における各基について以下に説明する。

Xは、OH、低級アルキルスルホニルオキシである。

低級アルキルスルホニルオキシは、スルホニルオキシ基に低級アルキルが置換して形成される基である。 CH_3SO_3- 、 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SO}_3-$ 等が例示される。好ましくは CH_3SO_3- である。低級アルキルは、炭素数が1から6までの直鎖状または分岐状のアルキルを包含し、メチル、エチル、n-プロピル、i-プロピル、n-ブチル、i-ブチル、tert-ブチル、sec-ブチル、n-ペンチル、i-ペンチル、neo-ペンチル、tert-ペンチル、n-ペンチル、i-ペンチル、neo-ペンチル、tert-ペンチル、n-ヘキシル等が例示される。好ましくは炭素数1から3のアルキルであり、特に好ましくはメチルまたはエチルである。低級アルキルは、ハロゲンが置換されていてもよく、 CF_3- 、 CHF_2- 、 $\text{CH}_2\text{F}-$ 、 CCl_3- 等が例示される。ハロゲンとは、F、Cl、Br等が挙げられる。

Arは、置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールである。アリールは、フェニル、ナフチル又は多環芳香族炭化水素基（フェナンスリル等）である。好ましくは、フェニルである。ヘテロアリールは、N、O、Sからなる群から選択されるヘテロ原子を1～4個含む5～6員の芳香環基（例えば、フラン、チオフェン、ピロール、オキサゾール、チアゾール、イミダゾール、ピラゾール、トリアゾール、ピリジン、ピリダジン、ピリミジン、ピラジン、トリアジン等）又はその縮合環（例えば、ベンゾチオフェン、キノリン等）を意味する。好ましくは、チオフェンである。

置換されていてもよいアリールまたは置換されていてもよいヘテロアリールにおける置換基としては、OH、ハロゲン（例、F、Br、Cl等）、低級アルキル（例、 CH_3- 、 CH_3CH_2- 、t-Bu-等）、ハロゲン化低級アルキル（例、 CF_3- 等）、低級アルコキシ（例、 $\text{CH}_3\text{O}-$ 、 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}-$ 、iso-プロポキシ等）、ハロゲン化低級アルコキシ（例、 $\text{CF}_3\text{O}-$ 、 $\text{CF}_3\text{CF}_2\text{O}-$ 等）、低級アルキルスルホニルオキシ（例、 CH_3SO_3- 、 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SO}_3-$ 等）、ハロゲン化低級アルキルスルホニルオキシ（例、 CF_3SO_3- 、 CH_2FSO_3- 、 $\text{CF}_3\text{CH}_2\text{SO}_3-$ 等）、アリールスルホニルオキシ（例、 PhSO_3- 、 $\text{CH}_3\text{O}-p\text{-PhSO}_3-$ 、 $\text{CH}_3-p\text{-PhSO}_3-$ 等）、アシルオキシ（例、アセトキシ、プロパノイルオキシ等）、アロイルオキシ（例、ベンゾイルオキシ等）、アシル（例、アセチル）、アロイル（例、ベンゾイル）、ホルミル、置換されてもよいアミノ（例、アミノ、ジメチルアミノ等）、ニトロ、シアノ、低級アルキルカルボキシエステル（例、メトキシカルボニルエステル、エトキシカルボニルエステル等）、カルボキシ、カルバモイル、置換されてもよいアリールオキシ（例、フェノキシ、モノクロロフェノキシ、ジクロロフェノキシ、トリフルオロメチルフェノキシ等）である。

nは、1～6の整数である。好ましくは1～4、特に好ましくは、3である。

mは、0～2の整数である。好ましくは0～1、特に好ましくは、1である。

R^1 は、水素、メチル、ハロゲン（F、Cl、Br、I）、OH、CN、置換されてもよいアミノ、置換されてもよいアルコキシである。置換されてもよいアミノにおける置換基としては、上記と同様である。置換されてもよいアルコキシにおける置換基としては、OH、ハロゲン（例、F、Br、Cl等）である。好ましくは、水素である。

R^2 は、 R^1 と同様である。好ましくは、OHである。

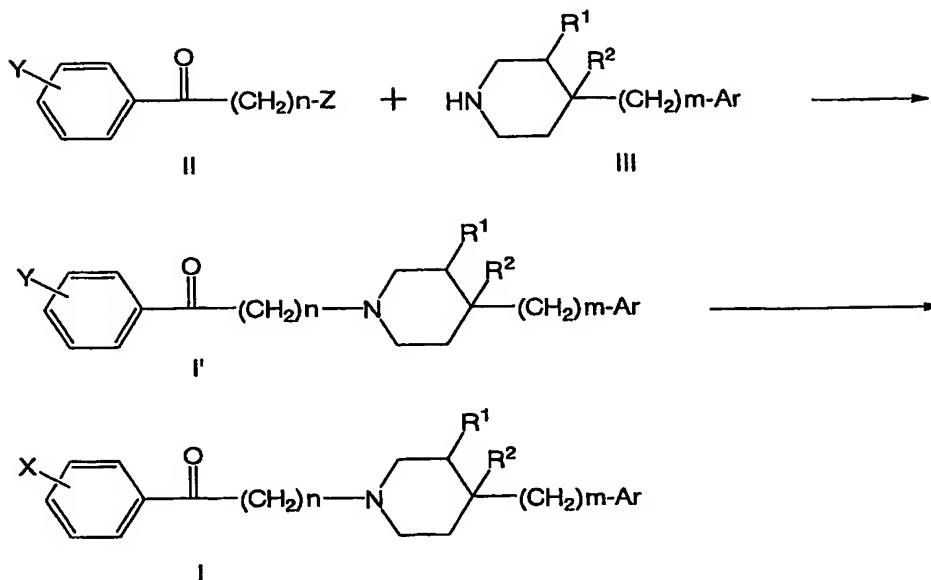
R^1 及び R^2 は、一緒になって単結合になってもよい。特に好ましくは、単結合である。

活性発現に必要とされる置換基は、XがOH、低級アルキルスルホニルオキシ（例、 CH_3SO_3- 等）である。好ましくは、OHである。Arにおける置換基は、ハロゲン、低級アルコキシ、低級アルキル、ハロゲン化低級アルコキシ等である。ハロゲン、低級アルコキシ、低級アルキル、ハロゲン化低級アルコキシは上記と同様である。好ましくは、F、 $\text{CH}_3\text{O}-$ 、 CH_3- 、 $\text{CF}_3\text{O}-$ 等である。

【0007】

化合物(I)の代表的な製法を以下に例示する。

【化2】



化合物 (I) は化合物 (I') を包含する。

式中、Yは $\text{CH}_3\text{O-}$ 、 $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{-}$ 、4-メトキシベンゼンスルホニルオキシ等である。Zは、脱離基（例、ハロゲン；Cl、Br等、スルホネート； $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{-}$ 、 $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{-}$ 等、アシルオキシ； $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{-}$ 等）である。その他の記号は前記と同意義、X及びYは同意義の場合がある（例； $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{-}$ ）。

化合物 (II) と化合物 (III) とを、所望により塩基存在下で反応させて化合物 (I') を得る。塩基としては、炭酸塩 (K_2CO_3 、 Na_2CO_3 等) や NaOH 、3級アミン（例： Et_3N ）等を使用できる。また KBr 、 NaI 、 KI を併用してもよい。溶媒としては、アセトニトリル、ジメチルホルムアミド (DMF)、ジメチルスルホキシド (DMSO)、テトラヒドロフラン (THF)、ジオキサン、メタノール、エタノール、ピリジン、ダイグライム等が使用できる。反応温度は通常、約 $10\sim 200^\circ\text{C}$ 、好ましくは室温～約 140°C であり、反応時間は数時間～数十時間、好ましくは約 $1\sim 20$ 時間、より好ましくは約 $3\sim 15$ 時間である。化合物 (II) および (III) は周知の反応により合成するか、または市販品を利用すればよい。Yが $\text{CH}_3\text{O-}$ の時、化合物 (I') は、ピリジン、メチルピリジン、ジメチルピリジン等の3級アミンの塩酸塩、硫酸塩、過塩素酸塩等の塩と溶媒存在下又は非存在下加熱して、XがOHの化合物 (I) を与える。Yが $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{-}$ 、4-メトキシベンゼンスルホニルオキシの時、化合物 (I') は、 NaOH 、 LiOH 、 KOH 、 K_2CO_3 、 Ca(OH)_2 等の塩基とメタノール、エタノール、アセトニトリル、DMSO、DMF、ダイグライム等の溶媒存在下又は非存在下加熱して、XがOHの化合物 (I) を与える。

なお、上記の反応前には所望により、当業者に周知の方法に従い官能基に対して適当な保護反応を行ない、また反応後は脱保護反応を行なってもよい。

【0008】

本発明化合物の塩としては製薬的に許容される塩が使用可能であり、塩基性付加塩としては、例えばナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩；例えばカルシウム塩、マグネシウム塩等のアルカリ土類金属塩；例えばアンモニウム塩；例えばトリメチルアミン塩、トリエチルアミン塩；ジシクロヘキシルアミン塩、エタノールアミン塩、ジエタノールアミン塩、トリエタノールアミン塩、プロカイン塩等の脂肪族アミン塩；例えばN、N-ジベンジルエチレンジアミン等のアラルキルアミン塩；例えばピリジン塩、ピコリン塩、キノリン塩、イソキノリン塩等の複素環芳香族アミン塩；例えばテトラメチルアンモニウ

ム塩、テトラエチルアンモニウム塩、ベンジルトリメチルアンモニウム塩、ベンジルトリエチルアンモニウム塩、ベンジルトリブチルアンモニウム塩、メチルトリオクチルアンモニウム塩、テトラブチルアンモニウム塩等の第4級アンモニウム塩；アルギニン塩；リジン塩等の塩基性アミノ酸塩等が挙げられる。

酸付加塩としては、例えば塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩、りん酸塩、炭酸塩、炭酸水素塩、過塩素酸塩等の無機酸塩；例えば酢酸塩、プロピオン酸塩、乳酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、酒石酸塩、りんご酸塩、くえん酸塩、アスコルビン酸塩等の有機酸塩；例えばメタンスルホン酸塩、イセチオン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩等のスルホン酸塩；例えばアスパラギン酸塩、グルタミン酸塩等の酸性アミノ酸等を挙げることができる。

化合物 (I) は、水やアセトニトリル等の溶媒和物であってもよい。又本発明化合物の水和物の水和数は通常、合成方法、精製方法又は結晶化条件等によって変化し得るが、例えば、化合物 1 分子当たり 1～5 分子の範囲である。

プロドラッグは、化学的又は代謝的に分解できる基を有する本発明化合物の誘導体であり、加溶媒分解により又は生理学的条件下でインビボにおいて薬学的に活性な本発明化合物となる化合物である。適当なプロドラッグ誘導体を選択する方法および製造する方法は、例えば Design of Prodrugs, Elsevier, Amsterdam 1985 に記載されている。プロドラッグは、それ自身が活性を有する場合がある。

本化合物がヒドロキシル基を有する場合は、例えばヒドロキシル基を有する化合物と適当なアシルハライド、適当な酸無水物、適当なスルホニルクロライド、適当なスルホニルアンハイドライド及びミックストアンハイドライドとを反応させることにより或いは縮合剤を用いて反応させることにより製造されるアシルオキシ誘導体やスルホニルオキシ誘導体のようなプロドラッグが例示される。例えば $\text{CH}_3\text{COO}-$ 、 $\text{C}_2\text{H}_5\text{COO}-$ 、 $t\text{-BuCOO}-$ 、 $\text{C}_{15}\text{H}_{31}\text{COO}-$ 、 $\text{PhCOO}-$ 、 $(m\text{-NaOOCPh})\text{COO}-$ 、 $\text{NaOOCCH}_2\text{CH}_2\text{COO}-$ 、 $\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COO}-$ 、 $\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{COO}-$ 、 CH_3SO_3- 、 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SO}_3-$ 、 CF_3SO_3- 、 $\text{CH}_2\text{F}\text{SO}_3-$ 、 $\text{CF}_3\text{CH}_2\text{SO}_3-$ 、 $p\text{-CH}_3\text{-O-PhSO}_3-$ 、 PhSO_3- 、 $p\text{-CH}_3\text{PhSO}_3-$ が挙げられる。

化合物 (I) は、医薬、特に NMDA 受容体、とりわけ NR1/NR2B 受容体に起因する各種中枢の疾患（例：脳卒中、脳梗塞、脳外傷、慢性神経変性疾患）に対する予防・治療薬、又は癌疼痛等に対する鎮痛薬として、人を含む動物に経口又は非経口的に投与可能である。投与剤形としては、顆粒剤、錠剤、カプセル剤、注射剤等が例示される。製剤化に際しては、所望により種々の添加剤、例えば賦形剤、崩壊剤、結合剤、滑沢剤、安定化剤、着色剤、コーティング剤を使用できる。投与量は、被験体の年齢、体重、症状や投与方法などにより異なり特に限定されないが、通常、成人 1 日当たり、経口投与の場合、約 1mg～約 5000mg であり、非経口投与の場合、約 0.1mg～約 1000mg である。

【実施例】

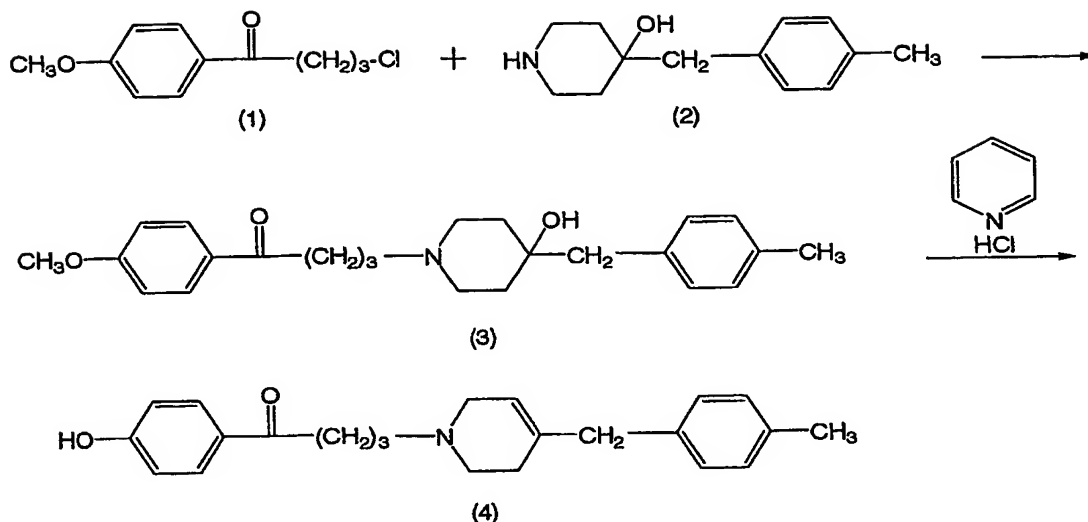
【0009】

以下に実施例を挙げて本発明を詳しく説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0010】

実施例 1

【化3】



4-[4-Hydroxy-4-(4-methyl-benzyl)-piperidin-1-yl]-1-(4-methoxy-phenyl)-butan-1-one (3) の合成

4-Chloro-1-(4-methoxy-phenyl)-butan-1-one (1) 1.62g、4-(4-Methyl-benzyl)-piperidin-4-ol (2) 1.20g、K₂CO₃ 1.62 g と KI 0.49 g のアセトニトリル (30mL) 溶液を窒素気流中 105~110℃ で 9 時間攪拌還流した。溶媒を留去し、氷水を注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、MgSO₄ で乾燥した。溶媒を留去後、得られた油状の残渣をシリカゲルクロマトグラフィ (クロロホルム：メタノール=20/1~10/1) で精製し、AcOEt/Et₂O より再結晶して (3) 1.73 g 得た。

(3)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.45-1.75(4H, m), 1.936(2H, quint, J = 7.2Hz), 2.24-2.76(4H, m), 2.324(3H, s) 2.427(2H, t, J = 6.9Hz), 2.692(2H, s), 2.935(2H, t, J = 7.2Hz), 3.865(3H, s) 6.922(2H, d, J = 9.0Hz), 7.04-7.16(4H, m), 7.945(2H, d, J=9.0Hz)

元素分析 (%) : C₂₄H₃₁NO · 1/5H₂O

計算値 : C =74.85, H =8.22, N =3.64,

実験値 : C =74.84, H =8.23, N =3.85,

1-(4-Hydroxy-phenyl)-4-[4-(4-methyl-benzyl)-3,6-dihydro-2H-pyridin-1-yl]-butan-1-one (4) の合成

化合物 (3) 1.40g、ピリジン塩酸塩 7.29g を 180~185℃ で 6.5 時間攪拌した。室温に冷却後、NaHCO₃ 水溶液にてアルカリ性にした後に酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、MgSO₄ で乾燥した。溶媒を留去後、得られた油状の残渣をシリカゲルクロマトグラフィ (クロロホルム：メタノール=50/1~20/1) で精製し、油状の (4) 0.34g 得た。このフリー体をシュウ酸塩として結晶化し、MeOH/i-PrOH /Et₂O より再結晶した。

(4)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

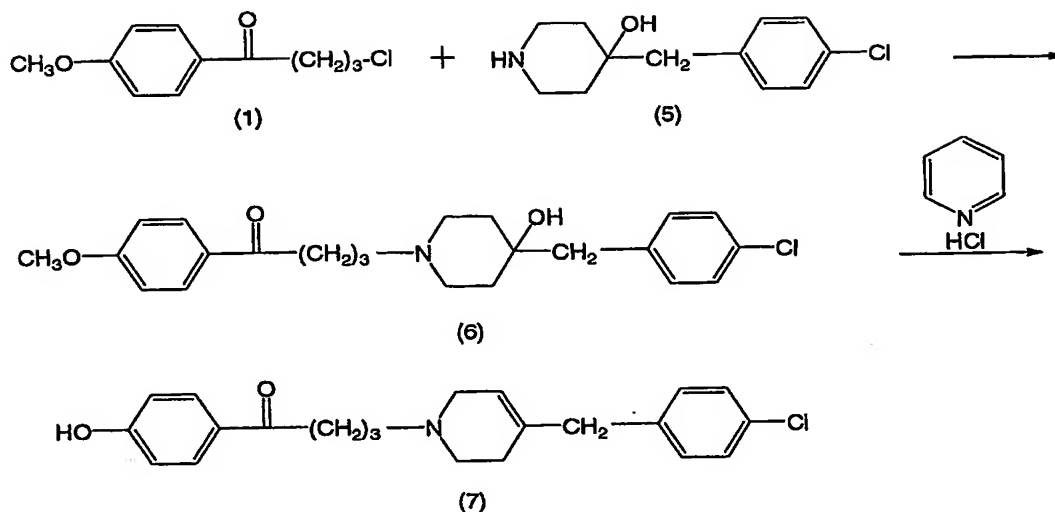
1.987(2H, quint, J=7.5Hz) 1.95-2.15 (2H, m), 2.290(3H, s), 2.612(2H, t, J=7.8Hz), 2.681(2H, t, J = 6Hz), 2.899(2H, t, J=7.2Hz), 3.114(2H, brs), 3.238(2H, s), 5.407(1H, brs), 6.560(2H, d, J=8.7Hz), 6.96-7.10(4H, m), 7.648(2H, d, J=8.7Hz)

元素分析 (%) : C₂₃H₂₇N₂O₂ · C₂H₂O₄ · 1/10H₂O

計算値: C =68.04, H =6.67, N =3.17,
 実験値: C =67.94, H =6.65, N =3.41,

実施例 2

【化4】



4-[4-(4-Chloro-benzyl)-4-hydroxy-piperidin-1-yl]-1-(4-methoxy-phenyl)-butan-1-one (6) の合成

4-Chloro-1-(4-methoxy-phenyl)-butan-1-one (1) 2.11g、4-(4-Chloro-benzyl)-piperidin-4-ol (5) 1.60g、K₂CO₃ 1.96 g と KI 0.45 g のアセトニトリル (50mL) 溶液を窒素気流中 100~110℃ で 19 時間攪拌還流した。溶媒を留去し、氷水を注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、MgSO₄ で乾燥した。溶媒を留去後、得られた油状の残渣をシリカゲルクロマトグラフィ (クロロホルム: メタノール = 20/1~10/1) で精製し、AcOEt/Et₂O より再結晶して (6) 1.55 g 得た。

元素分析 (%) : C₂₃H₂₈ClN₃O₃ · 1/3H₂O

計算値: C =67.72, H =7.08, N =3.43,

実験値: C =67.67, H =6.91, N =3.51,

[4-(4-Chloro-benzyl)-3,6-dihydro-2H-pyridin-1-yl]-1-(4-hydroxy-phenyl)-butan-1-one (7) の合成

化合物 (6) 1.25g、ピリジン塩酸塩 4.31g を 180~185℃ で 5 時間攪拌した。室温に冷却後、NaHCO₃ 水溶液にてアルカリ性にした後に酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し MgSO₄ で乾燥した。溶媒を留去後、得られた油状の残渣をシリカゲルクロマトグラフィ (クロロホルム: メタノール = 50/1~20/1) で精製し、油状の (7) 0.55g を得た。このフリー体 (7) をシュウ酸塩として結晶化し、MeOH/i-PrOH より再結晶した。

(7)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.985(2H, quint, J = 7.2 Hz), 2.00-2.16(2H, m), 2.598(2H, t, J = 7.5 Hz), 2.668(2H, t, J = 5.7 Hz), 2.902(2H, t, J = 7.2 Hz), 3.100(2H, brs), 3.234(2H, brs) 5.414(1H, brs), 6.563(2H, d, J = 8.7 Hz), 7.041(2H, d, J = 8.4 Hz), 7.177(2H, d, J = 8.4 Hz), 7.665(2H, d, J = 8.7 Hz),

元素分析 (%) : C₂₂H₂₄ClN₃O₂ · C₂H₂O₄

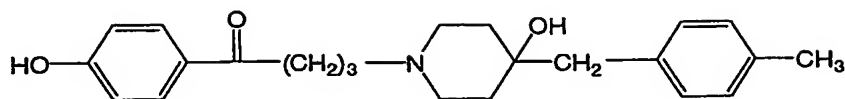
計算値: C =62.68, H =5.70, Cl =7.71, N =3.05,

実験値: C =63.01, H =5.77, Cl =7.52, N =3.41,

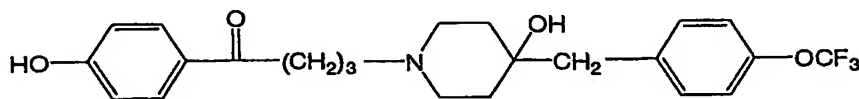
【0011】

上記と同様に (9)、(10)、(11) を合成した。

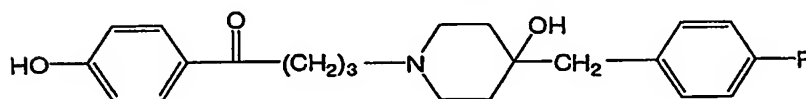
【化5】



(9)



(10)



(11)

(9)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.46–1.61(2H, m), 1.806(2H, t-d J₁=13.5Hz, J₂=3.6Hz), 1.972(2H, quint, J=7.2 Hz),
2.318(2H, s), 2.38–2.52(2H, m), 2.566(2H, t, J=7.2Hz), 2.700(2H, s), 2.78–2.90(2H,
m) 2.875(2H, t, J = 7.2Hz), 6.575(2H, d, J = 8.7Hz), 7.050(2H, d, J=8.1Hz), 7.110(2H, d, J=8.1Hz), 7.671(2H, d, J=8.7Hz)

元素分析 (%) : C₂₃H₂₉N₃O₃ · 1/2C₂H₂O₄ · 1/4H₂O

計算値 : C =68.21, H =7.59, N =3.46,

実験値 : C =68.14, H =7.41, N =3.40,

(10)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.50–1.60(2H, m), 1.738(2H, t-d J₁=13.8Hz, J₂=3.9Hz), 1.957(2H, quint, J=6.9 Hz),
2.40–2.86(2H, m), 2.765(2H, s), 2.956(2H, t, J=6.9Hz), 6.858(2H, d, J = 8.7Hz),
7.143(2H, d, J=8.14Hz), 7.251(2H, d, J=8.7Hz), 7.863(2H, d, J=8.4Hz)

元素分析 (%) : C₂₃H₂₆F₃N₃O₄ · 1/4H₂O

計算値 : C =62.51, H =6.04, N =3.17, F =12.90,

実験値 : C =62.32, H =6.03, N =3.26, F =13.32,

(11)

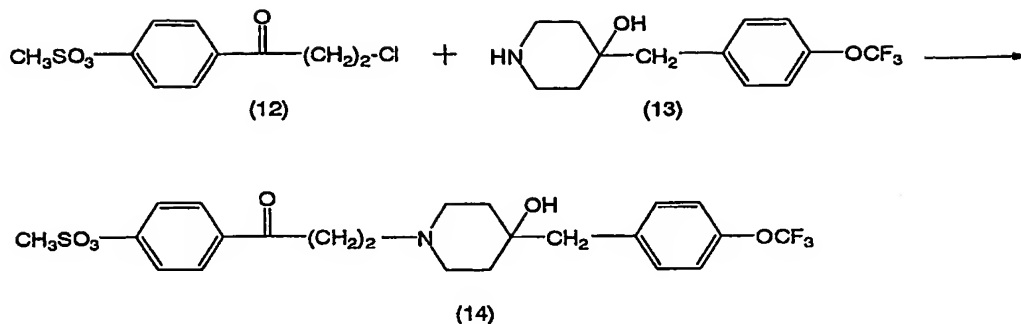
NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.64–2.26(6H, m), 2.811(2H, s), 3.00–3.44(8H, m), 6.868(2H, d, J = 8.7Hz), 6.94–7.26(4H, m), 7.868(2H, d, J = 8.7Hz)

【0012】

実施例 3

【化 6】



Methanesulfonic acid 4-[3-[4-hydroxy-4-(4-trifluoromethoxy-benzyl)-piperidin-1-yl]-propionyl]-phenyl ester (14) の合成

Methanesulfonic acid 4-(4-chloro-butyl)-phenyl ester (12) 0.54g、(13) 0.45g、K₂CO₃ 0.45 g と KI 0.14 g のアセトニトリル (20mL) 溶液を窒素気流中 105~110℃ で 9.5 時間攪拌還流した。溶媒を留去し、氷水を注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し MgSO₄ で乾燥した。溶媒を留去後、得られた油状の残渣をシリカゲルクロマトグラフィ (クロロホルム：メタノール=10/1) で精製し、油状の (14) 0.21g を得た。このフリー体 (14) をシュウ酸塩として結晶化し、MeOH/i-PrOH-Et₂O より再結晶した。

(14)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.42-1.56(2H, m), 1.637(2H, t-d J₁=13.8Hz, J₂=4.5Hz), 1.967(2H, quint, J=7.2 Hz), 2.320(2H, t-d, J₁=11.4Hz, J₂=2.4Hz), 2.448(2H, t, J=7.2Hz), 2.60-2.74(2H, m), 2.719(2H, s), 2.978(2H, t, J = 7.2Hz), 3.197(3H, s), 7.139(2H, d, J = 9.0Hz), 7.213(2H, d, J=8.7Hz), 7.368(2H, d, J=9.0Hz), 8.029(2H, d, J=8.7Hz)

元素分析 (%) : C₂₄H₂₈F₃N₀O₆S · C₂H₂O₄

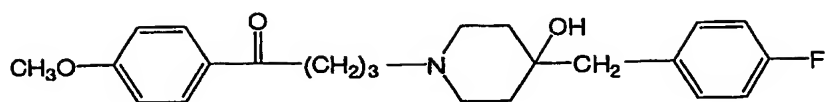
計算値 : C =51.57, H =4.99, N =2.31, F =9.41, S =5.30,

実験値 : C =51.88, H =5.00, N =2.54, F =9.47, S =5.68,

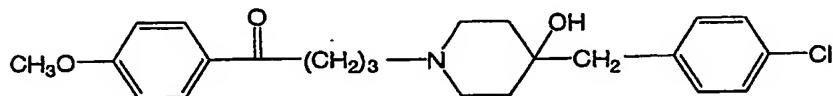
【0013】

上記と同様に (15)、(16)、(17) を合成した。

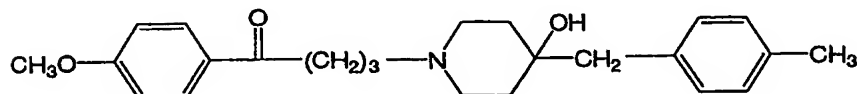
【化7】



(15)



(16)



(17)

(15)

元素分析 (%) : C₂₃H₂₅ClF₃N₃O₃ · C₂H₂O₄

計算値 : C =63.15, H =6.36, F =4.00, N =2.95,

実験値 : C =64.16, H =6.52, F =3.64, N =3.09,

(16)

元素分析 (%) : C₂₃H₂₈ClN₃O₃ · 1/3H₂O

計算値 : C =67.72, H =7.08, Cl =8.69, N =3.43,

実験値 : C =67.67, H =6.91, Cl =9.38, N =3.51,

(17)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.45-1.75(4H, m), 1.936(2H, quint, J = 7.2Hz), 2.24-2.76(4H, m), 2.324(3H, s) 2.427(2H, t, J = 6.9Hz), 2.692(2H, s), 2.935(2H, t, J = 7.2Hz), 3.865(3H, s) 6.922(2H, d, J = 9.0Hz), 7.04-7.16(4H, m), 7.945(2H, d, J=9.0Hz)

元素分析 (%) : C₂₄H₃₁N₃O · 1/5H₂O

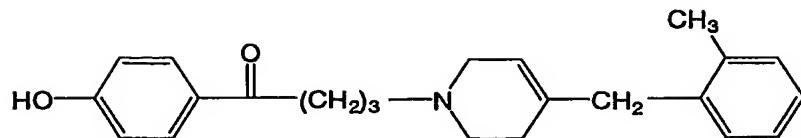
計算値 : C =74.85, H =8.22, N =3.64,

実験値 : C =74.84, H =8.23, N =3.85,

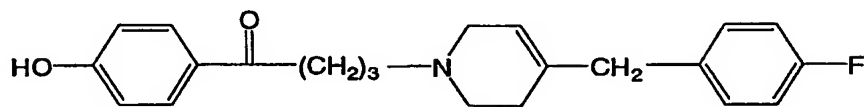
【0014】

上記と同様に (18)、(19)、(20) を合成した。

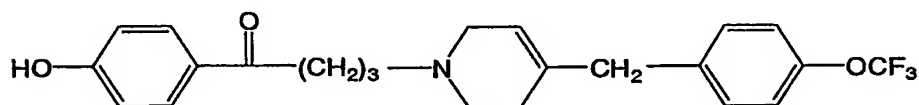
【化8】



(18)



(19)



(20)

(18)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.980(2H, quint, J = 6.9Hz), 2.00–2.20(2H, m), 2.203(3H, s), 2.603(2H, t, J=7.5Hz), 2.705(2H, t, J = 5.7 Hz), 2.890(2H, t, J = 6.9 Hz), 3.067(2H, brs), 3.247(2H, brs), 5.180(2H, brs), 6.557(2H, d, J = 8.7Hz), 6.50–6.90(1H, m), 7.02–7.14(4H, m), 7.646(2H, d, J = 9.0Hz)

元素分析 (%) : C₂₃H₂₇N₂O₂ · 3/5C₂H₂O₄

計算値 : C = 72.04, H = 7.04, N = 3.47,

実験値 : C = 72.12, H = 7.25, N = 3.67,

(19)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.989(2H, quint, J=7.2Hz), 2.00–2.15(2H, m), 2.606(2H, t, J=7.5Hz), 2.680(2H, t, J=6.0Hz), 2.901(2H, t, J=7.2Hz), 3.113(2H, brs), 3.237(2H, brs), 5.406(1H, brs), 6.569(2H, d, J=8.4Hz), 6.85–7.12(4H, m), 7.664(2H, d, J=8.4Hz), 5–7.12(4H, m), 7.664(2H, d, J=8.4Hz)

元素分析 (%) : C₂₂H₂₄FN₂O₂ · 1/2C₂H₂O₄ · 4/3H₂O

計算値 : C = 65.70, H = 6.15, N = 3.33, F = 4.52,

実験値 : C = 65.72, H = 5.84, N = 3.38, F = 4.25,

(20)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.88–2.16(4H, m), 2.505(2H, t, J=6.0Hz), 2.55–2.70(2H, m), 2.945(2H, t, J = 6.6 Hz), 3.039(2H, brs), 5.400(1H, brs), 6.841(2H, d, J = 7.2Hz), 7.08–7.28(4H, m), 7.851(2H, d, J = 7.2Hz),

元素分析 (%) : C₂₃H₂₄F₃N₂O₃ · C₂H₂O₄ · 1/10H₂O

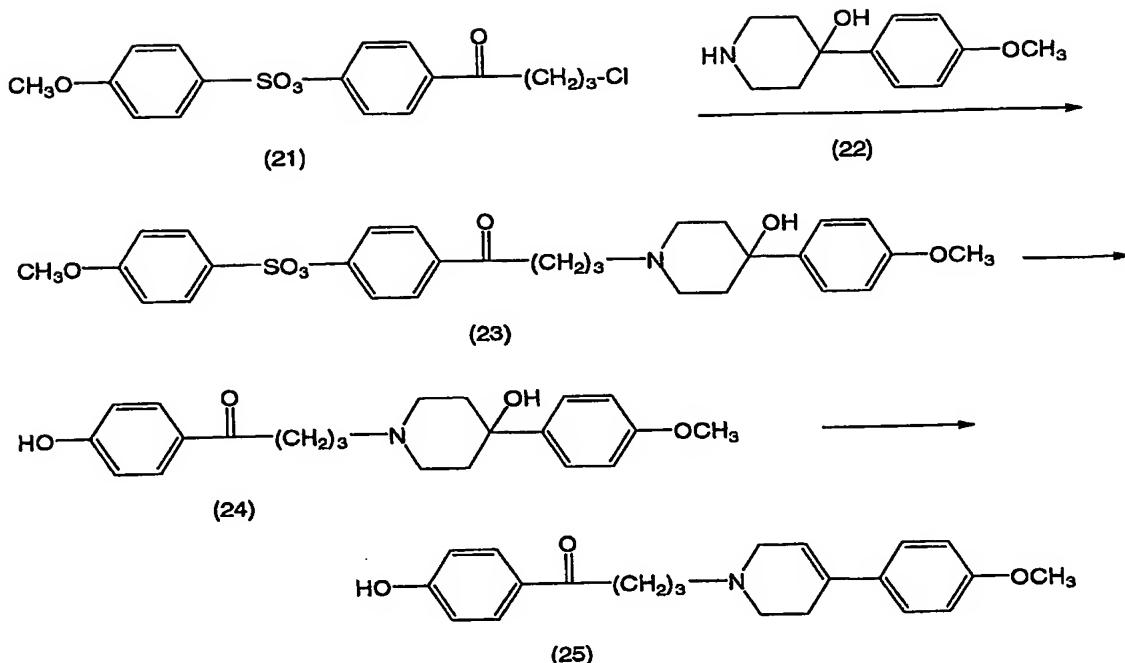
計算値 : C = 58.73, H = 5.17, F = 11.15, N = 2.74,

実験値 : C = 58.50, H = 5.00, F = 11.02, N = 2.94,

【0015】

実施例 4

【化 9】



1-(4-Hydroxy-phenyl)-4-[4-(4-methoxy-phenyl)-3,6-dihydro-2H-pyridin-1-yl]-butan-1-oneの合成(25)

4-Methoxy-benzenesulfonic acid 4-(4-chloro-butyl)-phenyl ester (21) 2.58g、4-(4-Methoxy-phenyl)-piperidin-4-ol (22) 1.30g、K₂CO₃ 1.74 gとKI 0.52 gのアセトニトリル (50mL) 溶液を窒素気流中105~110℃で10時間攪拌還流した。溶媒を留去し、氷水を注ぎ酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄しMgSO₄で乾燥した。溶媒を留去後、得られた油状の残渣をシリカゲルクロマトグラフィ (酢酸エチル: メタノール=10/1) で精製し、AcOEt/Et₂Oより再結晶して(23) 1.34 g得た。

(23) 1.20gに4N-NaOH溶液1.95mL、DMSO 15mLを加えて55℃にて2.5時間加温攪拌した。冷却後2N-HClにて酸性にした後、NaHCO₃にてアルカリ性にして酢酸エチルで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄しMgSO₄で乾燥した。溶媒を留去後、得られた油状の残渣をシリカゲルクロマトグラフ (クロロホルム: メタノール=5/1~3/1) で精製し、結晶して(24) 0.55 g得た。(24) 0.35gのトリフルオロ酢酸10 mL溶液を4時間還流した。過剰の試薬を留去したのち、残渣をNa₂CO₃水溶液にてアルカリ性にした。

析出した粗製の結晶をシリカゲルクロマトグラフ (クロロホルム: メタノール=20/1~10/1) で精製し、結晶として(25) 0.25 g得た。

(25)

NMR (DMSO- d₆) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.813(2H, quint, J= 7.5Hz), 2.36-2.48(4H, m), 2.592(2H, t, J= 5.7Hz), 2.941(2H, t, J= 7.2 Hz), 3.038(2H, brs), 3.741(3H, s), 6.018 (1H, brs), 6.833(2H, d, J= 8.7Hz), 6.882(2H, d, J= 8.7Hz), 7.344(2H, d, J= 8.7Hz), 7.844(2H, d, J= 8.7Hz)

元素分析 (%) : C₂₂H₂₅N₃ · H₂O

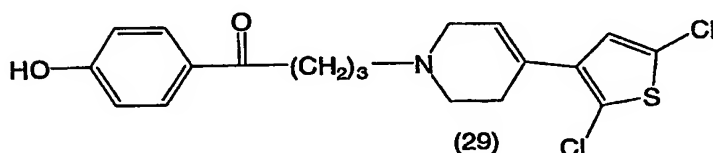
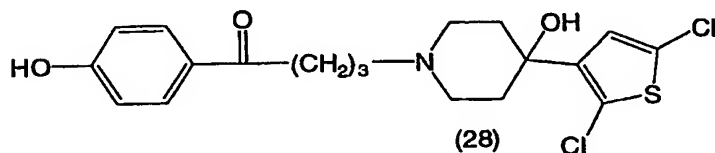
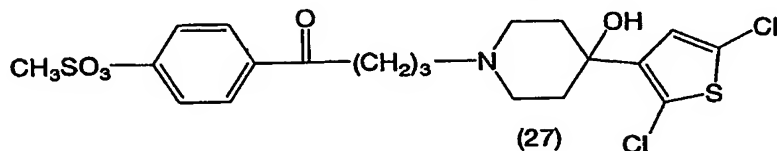
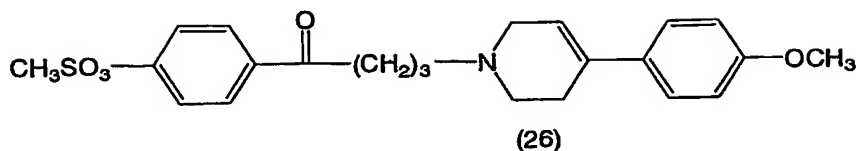
計算値: C =71.52, H =7.37, N =3.79,

実験値: C =71.23, H =7.40, N =3.97,

【0016】

上記と同様に(26)、(27)、(28)、(29)を合成した。

【化10】



(26)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

2.065(2H, quint, J=6.9Hz), 2.50-2.60(2H, m), 2.604(2H, t, J=7.5Hz), 2.763(2H, t, J=5.7Hz)
) 3.069(2H, t, J=6.9Hz), 3.15-3.25(2H, m), 3.162(3H, s), 3.806(3H, s), 5.942(1H, brs),
 6.854(2H, d, J = 8.7Hz), 7.25-7.40(4H, m), 8.046 (2H, d, J=8.7Hz)

(27)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.76-1.88(2H, m), 1.986(2H, quint, J= 6.9Hz), 2.131(2H, t-d, J1=13.2Hz, J2=4.2Hz), 2.36-2.50(2H, m), 2.469(2H, t, J= 6.9Hz), 2.66-2.80(2H, m), 2.995(2H, t, J =6.9 Hz), 3.190(3H, s), 6.809(1H, s), 7.373(2H, d, J=8.7Hz), 8.046(2H, d, J= 8.7Hz)

(28)

NMR (DMSO- d₆) δ ppm (300 MHz) (Free)

1.58-1.72(2H, m), 1.792(2H, quint, J= 6.6Hz), 2.00-2.75(8H, m), 2.902(2H, t, J= 6.9Hz), 5.250(1H, s), 6.838(2H, d, J=8.7Hz), 7.052(1H, s), 7.848(2H, d, J=8.7Hz),

(29)

NMR (CDCl₃) δ ppm (300 MHz) (Free)

2.018(2H, quint, J=7.2Hz), 2.36-2.46(2H, m), 2.533(2H, t, J=6.9Hz), 2.653(2H, t, J=5.7Hz), 3.033(2H, t, J=7.2Hz), 3.08-3.16(2H, m), 3.179(3H, s), 5.973(1H, brs), 6.688(1H, s), 7.364(2H, d, J=8.7Hz), 8.045(2H, d, J= 8.7Hz)

【0017】

試験例 1

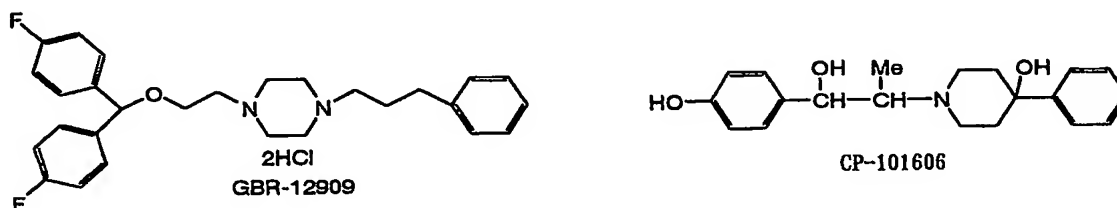
NMDA受容体に対する結合実験

リガンドにNR1/NR2Bサブタイプ受容体特異的な拮抗剤であるIfenprodilを用いて被検化合物(10、18、19)との受容体競合実験を実施した。

動物は雄性、Slc:Wistarラットを用い、断頭後脳を摘出し大脳皮質を分画した。大脳皮質を20倍量の氷冷50mM Tris・HCl緩衝液(pH 7.4)でホモジナイズし、4℃、27,500×gで10分間遠心分離した。得られた沈殿を同緩衝液で懸濁後、再度遠心分離した。この操作を3回繰り返し、得られた沈殿を緩衝液で懸濁後、-80℃で保存した。実験直前に、室温で融解後4℃、27,500×gで10分間遠心分離し、得られた沈殿を緩衝液で懸濁した。さらに緩衝液で10倍に希釈し、これを膜標品として実験に用いた。結合実験は、470μlの上記膜標品に10μlの異なる濃度の被検化合物、10μlの標識リガンド^{[3]H}-Ifenprodilおよび10μlのGBR-12909を加え、氷温で120分間インキュベーションした。標識リガンドの^{[3]H}-Ifenprodilの濃度は最終5nMとし、GBR-12909の濃度は最終3μMとした。全結合量の測定には溶媒であるDMSOを用い、非特異的結合量の測定には100μMのIfenprodilを使用した。なお、GBR-12909は、^{[3]H}-Ifenprodilの non-polyamine-sensitive siteに対する結合をブロックする為に添加した。インキュベーション後、Whatman GF/C濾紙(Whatman社製)を用いて結合体とフリー体を分離し、2.5mlの氷冷緩衝液で濾紙を4回洗浄した。濾紙をバイアル瓶中で液体シンチレーション(クリアゾルI、ナカライテスク社製)に浸し、液体シンチレーションカウンターで放射活性(dpm)を測定した。測定値より結合阻害率(%)を下式によって求め、結合を50%抑制する用量(IC₅₀)を算出した。被検物質のIC₅₀値を表1に示す。なお、対照剤としてNR1/NR2B受容体の拮抗薬である(±)CP-101606を用いた。

GBR-12909(バノキセリン)及びCP-101606の式を化11に示す。

【化11】



$$\text{結合阻害率(\%)} = 100 - [(\text{被検化合物存在下の結合量} - \text{非特異的結合量}) / (\text{全結合量} - \text{非特異的結合量})] \times 100$$

NR1/NR2B受容体結合実験における結果を表1に示す。

【表1】

表1

化合物 No.	IC ₅₀ (μM)
10	0.016
18	0.004
19	0.002
CP-101606	0.016

以上の結果から本発明化合物は、NR1/NR2Bサブタイプ受容体に強い結合性を示すことが明らかとなった。

【0018】

試験例 2

PCP受容体結合実験

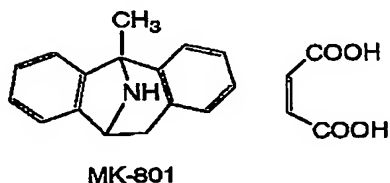
MK-801は、PCP受容体に結合し、精神障害を引き起こすといわれている。そこで、MK-801を用いて被検化合物（10、18、19）、NR1/NR2B受容体の拮抗薬であるCP-101606との受容体競合実験を実施した。

動物は雄性、Slc:Wistarラットを用い、断頭後脳を摘出し大脳皮質を分画した。大脳皮質を20倍量の氷冷5mM Tris・HCl緩衝液(pH 7.8)でホモジナイズし、4℃、27,500×gで10分間遠心分離した。得られた沈殿を同緩衝液で懸濁後、再度遠心分離した。この操作を3回繰り返し、得られた沈殿を緩衝液で懸濁後、-80℃で保存した。実験直前に、室温で融解後4℃、27,500×gで10分間遠心分離し、得られた沈殿を緩衝液で懸濁した。さらに緩衝液で2.5倍に希釈し、これを膜標品として実験に用いた。

結合実験は上記の膜標品480μlに、10μlの異なる濃度の被検化合物、10μlの標識リガンド³H]MK-801を加え、25℃で60分間インキュベーションした。標識リガンド³H]MK-801の濃度は最終2nMとした。全結合量の測定には溶媒であるDMSOを用い、非特異的結合量の測定には10μMの(+)MK-801を使用した。インキュベーション後、Whatman GF/C濾紙(Whatman社製)を用いて結合体とフリー体を分離し、2.5mlの氷冷緩衝液で濾紙を4回洗浄した。濾紙をバイアル瓶中で液体シンチレーション(クリアゾルI、ナカライテスク社製)に浸し、液体シンチレーションカウンターで放射活性(dpm)を測定した。測定値から結合阻害率(%)を下式によって求め、結合を50%抑制する用量(IC₅₀)を算出した。被検化合物のIC₅₀の値を以下の表2に示す。

MK-801 (dizocilpine maleate) の式を以下に示す。

【化12】



$$\text{結合阻害率(\%)} = 100 - \left[\frac{(\text{被検化合物存在下の結合量} - \text{非特異的結合量})}{(\text{全結合量} - \text{非特異的結合量})} \right] \times 100$$

PCP受容体結合実験における結果を表2に示す。

【表 2】

表 2

化合物 No.	IC ₅₀ (μM)
10	20
18	3
19	10
CP-101606	13

以上の結果から、PCP受容体において被検化合物（10、18、19）を適用した場合の IC₅₀ 値はCP-101606と同等であり、MK-801と競合しないことが明らかとなった。よって、本発明化合物は精神障害等の副作用が生じないと考えられる。

【0019】

試験例 3

NMDA 受容体の発現および電気生理実験

マウス NMDA 受容体サブユニットの相補的 DNA (cDNA) を鋳型としてメッセンジャー RNA (mRNA) に転写し、この mRNA をアフリカツメガエルの卵母細胞に注入した。注入 2 日後より、2 電極膜電位固定装置を用い NMDA 惹起内向き電流を記録した。mRNA の注入量は、卵母細胞 1 個あたり NR1/NR2B に相当で 0.6/0.6 ng とし、サブユニットの共発現を行なった。この卵母細胞に異なる濃度の被験化合物（18）溶液を加え、2 電極電位固定装置を用い、NMDA 惹起内向き電流を記録した。細胞外液は Mg²⁺ free ND 96 (NaCl 96mM、KCl 2mM、CaCl₂ 1.8mM、Hepes 5mM、pH=7.5) とし、保持電位は -60mV とした。NMDA 電流は、NMDA 100 μM、glycine 10 μM の適用により惹起させた。記録した NMDA 惹起内向き電流の値を以下の式に代入し、電気応答 % を算出し、50 % 抑制する用量 (IC₅₀ 値) を算出した。また、同様に NR1/NR2A、C、D 各受容体に対する IC₅₀ 値を算出した。

$$\text{電気応答 \%} = (\text{被験化合物存在下の NMDA 惹起内向き電流の値} / \text{被験化合物非存在下の NMDA 惹起内向き電流の値}) \times 100$$

通常、被験化合物が NMDA 受容体の拮抗作用を示すならば、神経細胞内への Ca イオンの流入が低下し、電気応答 % は低下する。

被験化合物（18）の NR1/NR2 サブファミリーに対する IC₅₀ 値の結果を表 3 に示す。

【表 3】

化合物 No.	IC ₅₀ (μM)			
	NR1/NR2A	NR1/NR2B	NR1/NR2C	NR1/NR2D
18	>30	4.6	>30	>30

以上の結果から、被検化合物(18)は、NR1/NR2B受容体に特異的に拮抗作用を示すことが明らかとなった。

【0020】

試験例 4

マウスホルマリンテストによる鎮痛作用

ホルマリンによる痛み行動は経時的に2相に分けられ、マウスはlicking及びbiting行動と呼ばれる痛み行動を示す。第1相ではホルマリン投与直後の5分間において急性痛を発現し、第2相では投与10から30分までの20分間において炎症性疼痛を発現する。実験にはICR系雄性マウス(5週齢)を使用した。ホルマリン(2%)はマウスの右後肢に皮下投与した。被検化合物(18)はDMSO:HC050:saline = 1.5:1:7.5の媒体に溶解し、ホルマリン投与の5分前に異なる濃度を静脈内投与した。ホルマリン投与後30分間、痛み行動時間を測定した。被検化合物に鎮痛効果が認められた場合痛み行動時間が短縮する。測定時間を以下の式に代入し、鎮痛率(%)を算出し、50%薬効用量(ED₅₀)を算出した。被検化合物の第1相、第2相におけるED₅₀を表4に示す。

$$\text{鎮痛率}(\%) = \left(\frac{\text{被験化合物存在下の痛み行動時間}}{\text{被験化合物非存在下の痛み行動時間}} \right) \times 100$$

【表4】

化合物 No.	(ED ₅₀ , mg/kg)	
	第1相	第2相
18	1.1	0.7

被検化合物(18)による鎮痛効果が認められた。

【0021】

上記結果は、本発明化合物が鎮痛剤として、in vivo において良好な活性を有することを示す。

上記に示した化合物以外の本発明化合物も、上記同様、あるいはそれ以上のNR1/NR2B受容体拮抗作用を示した。

【産業上の利用可能性】

【0022】

本発明は、中枢神経細胞のグルタミン酸受容体、特にNMDA受容体の1種であるNR1/NR2B受容体に対して特異的な拮抗作用を示し、運動機能(知覚異常)、精神症状(精神分裂)などに副作用の少ない鎮痛剤、神経保護剤として有用である。

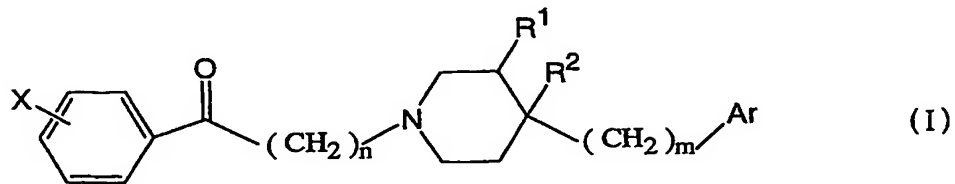
【書類名】要約書

【要約】

【課題】 NMDA 受容体拮抗作用を有するピペリジン誘導体を提供する。

【解決手段】 式 (I) で示されるピペリジン誘導体が、NR1/NR2B の受容体に特異的に結合し、鎮痛剤（疼痛治療剤）として用いられることを見出した。

【化 1】



特願 2 0 0 3 - 3 3 2 6 2 9

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[0 0 0 0 0 1 9 2 6]

1. 変更年月日

1 9 9 0 年 8 月 2 3 日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区道修町 3 丁目 1 番 8 号

氏 名

塩野義製薬株式会社